

WO0168660

**Title:**

**GLUCOPYRANOSYLOXY BENZYL BENZENE DERIVATIVES, MEDICINAL COMPOSITIONS CONTAINING THE SAME AND INTERMEDIATES FOR THE PREPARATION OF THE DERIVATIVES**

**Abstract:**

Glucopyranosyloxybenzylbenzene derivatives of the general formula (I) and salts thereof, which exhibit excellent human SGLT2 inhibiting activity and are useful as preventive or therapeutic drugs for diabetes, obesity and so on; and intermediates for the preparation of the derivatives wherein R<sup>1</sup> is hydrogen or hydroxylated lower alkyl; R<sup>2</sup> is lower alkyl, lower alkoxy, lower alkylthio, hydroxylated lower alkyl, hydroxylated lower alkoxy, hydroxylated lower alkylthio, or the like.

(19) 世界知的所有権機関  
国際事務局(43) 国際公開日  
2001年9月20日 (20.09.2001)

PCT

(10) 国際公開番号  
WO 01/68660 A1(51) 国際特許分類: C07H 15/203, A61K  
31/7034, A61P 43/00, 3/10, 3/04, C07C 69/78, 69/16,  
69/18, 323/18, 39/15, 43/23

(21) 国際出願番号: PCT/JP01/02041

(22) 国際出願日: 2001年3月15日 (15.03.2001)

(25) 国際出願の言語: 日本語

(26) 国際公開の言語: 日本語

(30) 優先権データ:  
特願2000-77304 2000年3月17日 (17.03.2000) JP

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): キッセイ薬品工業株式会社 (KISSEI PHARMACEUTICAL CO., LTD.) [JP/JP]; 〒399-8710 長野県松本市芳野19番48号 Nagano (JP).

(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 藤倉秀紀 (FUJIKURA, Hideki) [JP/JP]; 〒390-0851 長野県松本市大字島内4152-1 モダンティパレス望月101 Nagano (JP). 伏見信彦 (FUSHIMI, Nobuhiko) [JP/JP]; 〒390-0313 長野県松本市岡田下岡田89-6 Nagano (JP). 西村俊洋 (NISHIMURA, Toshihiro) [JP/JP]; 〒399-8304 長野県南安曇郡穂高町大字柏原4511 Nagano (JP). 田谷和也 (TATANI, Kazuya) [JP/JP]; 〒390-0805 長野県松本市清水1-3-5 サンスーシ21-203 Nagano (JP). 勝野健次

(KATSUNO, Kenji) [JP/JP]; 〒399-0601 長野県上伊那郡辰野町大字小野272-1 Nagano (JP). 平橋正博 (HIRATOCHI, Masahiro) [JP/JP]; 〒399-6101 長野県木曾郡日義村5029 Nagano (JP). 徳武巧記 (TOKUTAKE, Yoshiki) [JP/JP]; 〒399-8201 長野県南安曇郡穂高町大字柏原1591-2 フォーレス安曇野C101 Nagano (JP). 伊佐治正幸 (ISAJI, Masayuki) [JP/JP]; 〒399-0704 長野県塩尻市広丘郷原1763-189 Nagano (JP).

(81) 指定国 (国内): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW.

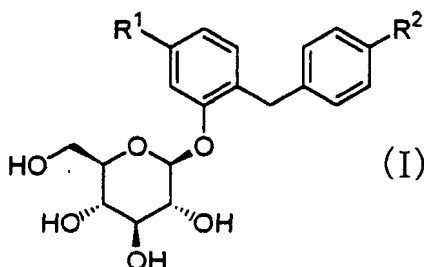
(84) 指定国 (広域): ARIPO 特許 (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開書類:  
— 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: GLUCOPYRANOSYLOXY BENZYL BENZENE DERIVATIVES, MEDICINAL COMPOSITIONS CONTAINING THE SAME AND INTERMEDIATES FOR THE PREPARATION OF THE DERIVATIVES

(54) 発明の名称: グルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体、それを含有する医薬組成物およびその製造中間体



(I)

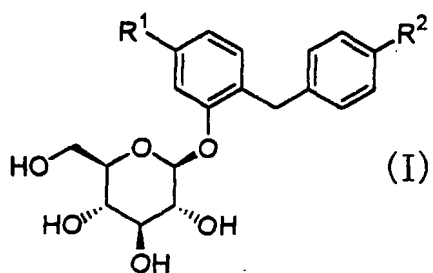
(57) Abstract: Glucopyranosyloxybenzylbenzene derivatives of the general formula (I) and salts thereof, which exhibit excellent human SGLT2 inhibiting activity and are useful as preventive or therapeutic drugs for diabetes, obesity and so on; and intermediates for the preparation of the derivatives wherein R<sup>1</sup> is hydrogen or hydroxylated lower alkyl; R<sup>2</sup> is lower alkyl, lower alkoxy, lower alkylthio, hydroxylated lower alkyl, hydroxylated lower alkoxy, hydroxylated lower alkylthio, or the like.



---

(57) 要約:

本発明は、優れたヒトSGLT2活性阻害作用を有し、糖尿病、肥満症等の予防又は治療剤として有用な、一般式



( $R^1$ は水素原子又はヒドロキシ低級アルキル基であり、 $R^2$ は低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキルチオ基、ヒドロキシ低級アルキル基、ヒドロキシ低級アルコキシ基、ヒドロキシ低級アルキルチオ基等である) で表されるグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体およびその塩、並びにその製造中間体をに関するものである。

## 明細書

グルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体、  
それを含有する医薬組成物およびその製造中間体

5

## 〔技術分野〕

本発明は、医薬品として有用なグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩、それを含有する医薬組成物およびその製造中間体に関するものである。

10

## 〔背景技術〕

糖尿病は食生活の変化や運動不足を背景とした生活習慣病の一つである。それ故、糖尿病患者には食事療法や運動療法が実施されているが、十分なコントロールや継続的实施が困難な場合、薬物療法が併用されている。現在、糖尿病治療剤としては、ビグアナイド薬、スルホニルウレア薬やインスリン抵抗性改善薬などが使用されている。しかしながら、ビグアナイド薬には乳酸アシドーシス、スルホニルウレア薬には低血糖、インスリン抵抗性改善薬には浮腫などの副作用が認められることがある上、肥満化を促進させることが懸念されている。そのため、このような問題を解消すべく新しい作用機序による糖尿病治療剤の開発が囑望されている。

20

近年、腎臓において過剰な糖の再吸収を阻害することで尿糖の排泄を促進させて血糖値を低下させる、新しいタイプの糖尿病治療薬の研究開発が推進されている (J. Clin. Invest., Vol. 79, pp. 1510-1515 (1987))。また、腎臓の近位尿細管のS1領域にSGLT2 (ナトリウム依存性グルコース輸送体2) が存在し、このSGLT2が糸球体ろ過された糖の再吸収に主として関与していることが報告されている (J. Clin. Invest., Vol. 93, pp. 397-404 (1994))。それ故、

25

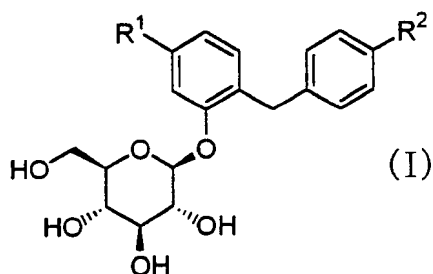
- ヒト SGLT2 を阻害することにより腎臓での過剰な糖の再吸収を抑制し、尿から過剰な糖を排泄させて血糖値を正常化することができる。従って、強力なヒト SGLT2 活性阻害作用を有し、新しい作用機序による糖尿病治療薬の早期開発が待望される。しかも、このような尿糖排泄促進剤は過剰な血糖を尿から排泄するため、体内での糖の蓄積が減少することから、肥満化の防止効果も期待できる。

〔発明の開示〕

- 本発明者らは、ヒト SGLT2 活性阻害作用を有する化合物を見出すべく鋭意検討した結果、下記一般式 (I) で表されるグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体が、下記の如く優れたヒト SGLT2 阻害活性を示すという知見を得、本発明を成すに至った。

- 本発明は、ヒト SGLT2 活性阻害作用を有し、腎臓での糖の再吸収を抑制し過剰な糖を尿中に排泄させることにより血糖低下作用を発揮する、下記のグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩、それを含有する医薬組成物およびその製造中間体を提供するものである。

即ち、本発明は、一般式



- (式中の R<sup>1</sup> は水素原子またはヒドロキシ低級アルキル基であり、R<sup>2</sup> は低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキルチオ基、ヒドロキシ低級アルキル基、ヒドロキシ低級アルコキシ基、ヒドロキシ低級アルキルチオ基、低級アルコキシ低級アルキル基、低級アルコキシ低級アルコキシ基または低級アルコキ

シ低級アルキルチオ基である) で表されるグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理的に許容される塩に関するものである。

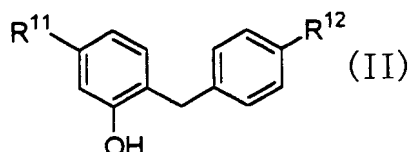
本発明は、前記一般式 (I) で表されるグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理的に許容される塩を有効成分として含有する医

## 5 薬組成物に関するものである。

本発明は、前記一般式 (I) で表されるグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理的に許容される塩を投与することによる高血糖に起因する疾患の予防又は治療方法。

- 10 また、本発明は、高血糖に起因する疾患の予防又は治療用の製剤を製造するための、前記一般式 (I) で表されるグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理的に許容される塩の使用に関するものである。

更には、本発明は、一般式



- 15 (式中の  $R^{11}$  は水素原子または保護基を有するヒドロキシ低級アルキル基であり、 $R^{12}$  は低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキルチオ基、保護基を有するヒドロキシ低級アルキル基、保護基を有するヒドロキシ低級アルコキシ基、保護基を有するヒドロキシ低級アルキルチオ基、低級アルコキシ低級アルキル基、低級アルコキシ低級アルコキシ基または低級アルコキシ低級アルキルチオ基であり、但し、 $R^{11}$  が水素原子である場合は  $R^{12}$  がメチル基、エチル基、  
20 イソプロピル基、*tert*-ブチル基またはメトキシ基ではない) で表されるベンジルフェノール誘導体またはその塩に関するものである。

本発明において、低級アルキル基とは、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基、イソブチル基、*sec*-ブチル基、*tert*-ブチル基、ペンチル基、イソペンチル基、ネオペンチル基、*tert*-ペンチル

- 基、ヘキシル基等の炭素数1～6の直鎖状または枝分かれ状のアルキル基をいい、低級アルコキシ基とは、メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基、イソプロポキシ基、ブトキシ基、イソブトキシ基、*sec*-ブトキシ基、*tert*-ブトキシ基、ペンチルオキシ基、イソペンチルオキシ基、ネオペンチルオキシ基、*tert*-ペンチルオキシ基、ヘキシルオキシ基等の炭素数1～6の直鎖状または枝分かれ状のアルコキシ基をいい、低級アルキルチオ基とは、メチルチオ基、エチルチオ基、プロピルチオ基、イソプロピルチオ基、ブチルチオ基、イソブチルチオ基、*sec*-ブチルチオ基、*tert*-ブチルチオ基、ペンチルチオ基、イソペンチルチオ基、ネオペンチルチオ基、*tert*-ペンチルチオ基、ヘキシルチオ基等の炭素数1～6の直鎖状または枝分かれ状のアルキルチオ基をいう。ヒドロキシ低級アルキル基とは、ヒドロキシメチル基、2-ヒドロキシエチル基、1-ヒドロキシエチル基、3-ヒドロキシプロピル基、2-ヒドロキシプロピル基、1-ヒドロキシプロピル基、2-ヒドロキシ-1-メチルエチル基、4-ヒドロキシブチル基、3-ヒドロキシブチル基、2-ヒドロキシブチル基、1-ヒドロキシブチル基、5-ヒドロキシペンチル基、4-ヒドロキシペンチル基、3-ヒドロキシペンチル基、2-ヒドロキシペンチル基、1-ヒドロキシペンチル基、6-ヒドロキシヘキシル基、5-ヒドロキシヘキシル基、4-ヒドロキシヘキシル基、3-ヒドロキシヘキシル基、2-ヒドロキシヘキシル基、1-ヒドロキシヘキシル基等の炭素数1～6の直鎖状または枝分かれ状のヒドロキシアルキル基をいい、ヒドロキシ低級アルコキシ基とは、2-ヒドロキシエトキシ基、3-ヒドロキシプロポキシ基、2-ヒドロキシプロポキシ基、2-ヒドロキシ-1-メチルエトキシ基、4-ヒドロキシブトキシ基、3-ヒドロキシブトキシ基、2-ヒドロキシブトキシ基、5-ヒドロキシペンチルオキシ基、4-ヒドロキシペンチルオキシ基、3-ヒドロキシペンチルオキシ基、2-ヒドロキシペンチルオキシ基、6-ヒドロキシヘキシルオキシ基、5-ヒドロキシヘキシルオキシ基、4-ヒドロキシヘキシルオキシ基、3-ヒドロキシヘキシルオキシ基、2-ヒドロキシヘキシルオキシ

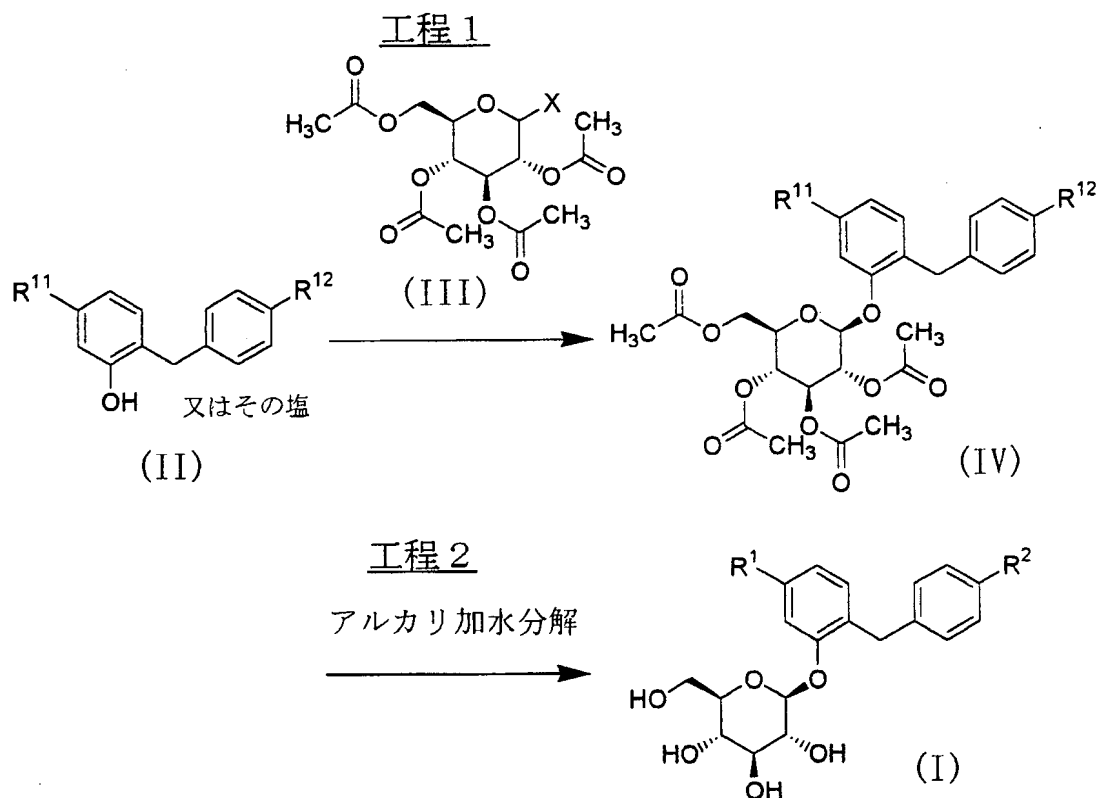
- 基等の炭素数 1 ～ 6 の直鎖状または枝分かれ状のヒドロキシアルコキシ基をいい、ヒドロキシ低級アルキルチオ基とは、ヒドロキシメチルチオ基、2-ヒドロキシエチルチオ基、1-ヒドロキシエチルチオ基、3-ヒドロキシプロピルチオ基、2-ヒドロキシプロピルチオ基、1-ヒドロキシプロピルチオ基、2-ヒドロキシ-1-メチルエチルチオ基、4-ヒドロキシブチルチオ基、3-ヒドロキシブチルチオ基、2-ヒドロキシブチルチオ基、1-ヒドロキシブチルチオ基、5-ヒドロキシペンチルチオ基、4-ヒドロキシペンチルチオ基、3-ヒドロキシペンチルチオ基、2-ヒドロキシペンチルチオ基、1-ヒドロキシペンチルチオ基、6-ヒドロキシヘキシルチオ基、5-ヒドロキシヘキシルチオ基、4-ヒドロキシヘキシルチオ基、3-ヒドロキシヘキシルチオ基、2-ヒドロキシヘキシルチオ基、1-ヒドロキシヘキシルチオ基等の炭素数 1 ～ 6 の直鎖状または枝分かれ状のヒドロキシアルキルチオ基をいう。低級アルコキシ低級アルキル基とは、上記低級アルキル基でO-アルキル化された上記ヒドロキシ低級アルキル基をいい、低級アルコキシ低級アルコキシ基とは、上記低級アルキル基でO-アルキル化された上記ヒドロキシ低級アルコキシ基をいい、低級アルコキシ低級アルキルチオ基とは、上記低級アルキル基でO-アルキル化された上記ヒドロキシ低級アルキルチオ基をいう。

水酸基の保護基とは、ベンジル基、メトキシメチル基、アセチル基等の一般的な有機合成反応において用いられる水酸基の保護基をいう。

- 20 置換基  $R^1$  においては、好ましくは水素原子または炭素数 1 ～ 3 のヒドロキシアルキル基であり、置換基  $R^2$  においては、好ましくは低級アルキル基、低級アルコキシ基またはヒドロキシ低級アルキル基であり、更に好ましくは炭素数 1 ～ 4 のアルキル基、炭素数 1 ～ 3 のアルコキシ基または炭素数 1 ～ 3 のヒドロキシアルキル基である。

- 25 前記一般式 (I) で表される本発明の化合物は、例えば、本発明の一般式 (I) で表されるベンジルフェノール誘導体を用いて、以下の方法に従い製造することができる。





(式中の  $R^{11}$  は水素原子または保護基を有するヒドロキシ低級アルキル基であり、 $R^{12}$  は低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキルチオ基、保護基を有するヒドロキシ低級アルキル基、保護基を有するヒドロキシ低級アルコキシ基、保護基を有するヒドロキシ低級アルキルチオ基、低級アルコキシ低級アルキル基、低級アルコキシ低級アルコキシ基または低級アルコキシ低級アルキルチオ基であり、 $X$  はトリクロロアセトイミドイルオキシ基、アセトキシ基、臭素原子、フッ素原子等の脱離基であり、 $R^1$  および  $R^2$  は前記と同じ意味をもつ)

#### 工程 1

- 10 前記一般式 (I I) で表されるベンジルフェノール誘導体またはその塩を 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル-1-O-トリクロロアセトイミドイル- $\alpha$ -D-グルコピラノース、1, 2, 3, 4, 6-ペンター-O-アセチル- $\beta$ -D-グルコピラノース、2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル- $\alpha$ -D-グルコピラノシルブロミド、2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル- $\beta$ -D

ーグルコピラノシルフルオリド等の前記一般式 (I I I) で表される糖供与体を用いて、不活性溶媒中、三フッ化ホウ素ージエチルエーテル錯体、トリフルオロメタンスルホン酸銀、塩化第二すず、トリフルオロメタンスルホン酸トリメチルシリルなどの活性化剤の存在下に配糖化させることにより前記一般式

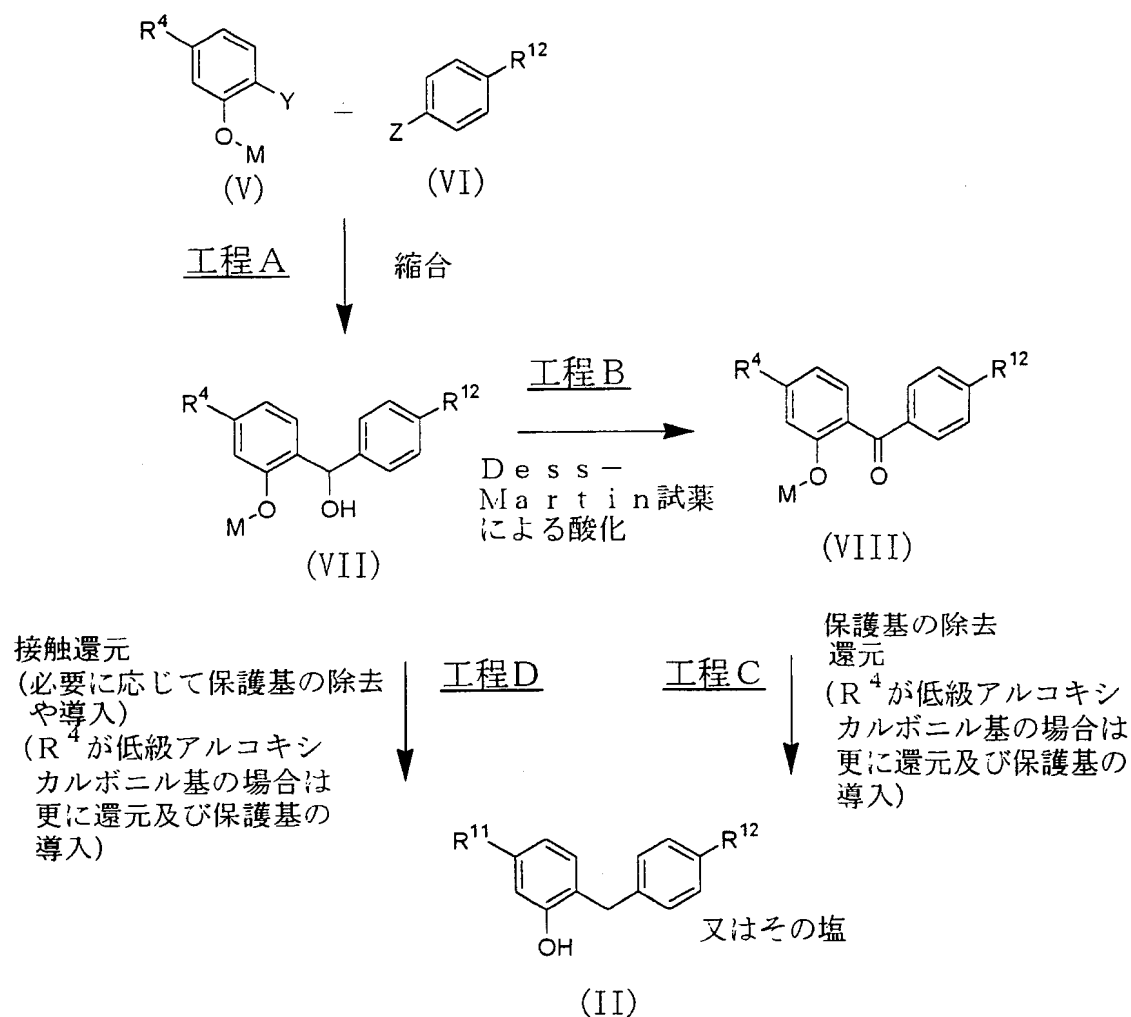
- 5 (I V) で表される配糖体を製造することができる。用いられる溶媒としては、例えば、塩化メチレン、トルエン、アセトニトリル、ニトロメタン、酢酸エチル、ジエチルエーテル、クロロホルム、それらの混合溶媒などを挙げることができ、反応温度は通常  $-30^{\circ}\text{C}$  ~ 還流温度であり、反応時間は使用する原料物質や溶媒、反応温度などにより異なるが、通常 10 分間 ~ 1 日間である。

## 10 工程 2

前記一般式 (I V) で表される配糖体をアルカリ加水分解させて水酸基の保護基を除去することにより本発明の化合物 (I) を製造することができる。用いられる溶媒としては、例えば、水、メタノール、エタノール、テトラヒドロフラン、それらの混合溶媒などを挙げることができ、塩基性物質としては、例

15 えば、水酸化ナトリウム、ナトリウムメトキシド、ナトリウムエトキシドなどを使用することができる。処理温度は通常  $0^{\circ}\text{C}$  ~ 還流温度であり、処理時間は使用する原料物質や溶媒、処理温度などにより異なるが、通常 30 分間 ~ 6 時間である。尚、水酸基の保護基の種類に応じて処理方法を常法に従い適宜変更または追加して実施することもできる。

- 20 前記製造方法において出発物質として用いられる本発明の前記一般式 (I I) で表される化合物およびその塩は、例えば、以下の方法に従い製造することができる。



- (式中のMは水素原子または水酸基の保護基であり、 $R^4$ は水素原子、保護基を有するヒドロキシ低級アルキル基または低級アルコキシカルボニル基であり、YおよびZはどちらか一方がMgBr、MgCl、MgIまたはリチウム原子であり、他方がホルミル基であり、 $R^{11}$ および $R^{12}$ は前記と同じ意味をもつ)

#### 工程A

- 前記一般式 (V) で表されるベンズアルデヒド誘導体と前記一般式 (VI) で表されるグリニャール試薬またはリチウム試薬若しくは前記一般式 (V) で表されるグリニャール試薬またはリチウム試薬と前記一般式 (VI) で表されるベンズアルデヒド誘導体を、不活性溶媒中、縮合させることにより前記一般

式(V I I)で表される化合物を製造することができる。用いられる溶媒としては、例えば、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、それらの混合溶媒などを挙げることができ、反応温度は通常 $-78^{\circ}\text{C}$ ～還流温度であり、反応時間は使用する原料物質や溶媒、反応温度などにより異なるが、通常10分間～1日間である。

#### 工程B

前記一般式(V I I)で表される化合物を、不活性溶媒中、D e s s - M a r t i n試薬を用いて酸化することにより前記一般式(V I I I)で表される化合物を製造することができる。用いられる溶媒としては、例えば、塩化メチレン、クロロホルム、アセトニトリル、それらの混合溶媒などを挙げることができ、反応温度は通常 $0^{\circ}\text{C}$ ～還流温度であり、反応時間は使用する原料物質や溶媒、反応温度などにより異なるが、通常1時間～1日間である。

#### 工程C

前記一般式(V I I I)で表される化合物の保護基Mを常法に従い除去した後、(1)不活性溶媒中、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、N,N-ジメチルアミノピリジン等の塩基の存在下、クロロギ酸メチルと縮合し、(2)得られた炭酸エステル誘導体を水素化ホウ素ナトリウム等の還元剤を用いて還元することにより、本発明の前記一般式(I I)の化合物を製造することができる。反応(1)において、用いられる溶媒としては、例えば、テトラヒドロフラン、塩化メチレン、アセトニトリル、酢酸エチル、ジエチルエーテル、それらの混合溶媒などを挙げることができ、反応温度は通常 $0^{\circ}\text{C}$ ～還流温度であり、反応時間は使用する原料物質や溶媒、反応温度などにより異なるが、通常30分間～1日間である。反応(2)において、用いられる溶媒としては、例えば、テトラヒドロフランと水との混合溶媒などを挙げることができ、反応温度は通常 $0^{\circ}\text{C}$ ～還流温度であり、反応時間は使用する原料物質や溶媒、反応温度などにより異なるが、通常1時間～1日間である。尚、 $\text{R}^4$ が低級アルコキシカルボニル基である場合は、不活性溶媒中、水素化リチウムアルミニウム等

- の還元剤を用いてヒドロキシメチル基に還元した後、常法に従い水酸基を保護することにより本発明の前記一般式（I I）の化合物に誘導することができる。還元時に用いられる溶媒としては、例えば、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、それらの混合溶媒などを挙げることができ、反応温度は通常 0℃～還
- 5 流温度であり、反応時間は使用する原料物質や溶媒、反応温度などにより異なるが、通常 10 分間～1 日間である。また、本発明の前記一般式（I I）の化合物は、常法に従いナトリウム塩、カリウム塩等の塩に変換することができる。

#### 工程 D

- 前記一般式（V I I）で表される化合物を、不活性溶媒中、塩酸等の酸の存在下または非存在下、パラジウム炭素粉末等のパラジウム系触媒を用いて接触還元した後、必要に応じて保護基を常法に従い除去や導入することにより本発明の前記一般式（I I）の化合物を製造することができる。接触還元において用いられる溶媒としては、例えば、メタノール、エタノール、テトラヒドロフラン、酢酸エチル、酢酸、イソプロパノール、それらの混合溶媒などを挙げ
- 15 ことができ、反応温度は通常室温～還流温度であり、反応時間は使用する原料物質や溶媒、反応温度などにより異なるが、通常 30 分間～1 日間である。尚、 $R^4$  が低級アルコキシカルボニル基である場合は、不活性溶媒中、水素化リチウムアルミニウム等の還元剤を用いてヒドロキシメチル基に還元した後、常法に従い水酸基を保護することにより本発明の前記一般式（I I）の化合物に誘導
- 20 することができる。還元時に用いられる溶媒としては、例えば、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、それらの混合溶媒などを挙げることができ、反応温度は通常 0℃～還流温度であり、反応時間は使用する原料物質や溶媒、反応温度などにより異なるが、通常 10 分間～1 日間である。また、本発明の前記一般式（I I）の化合物は、常法に従いナトリウム塩、カリウム塩等の塩に変
- 25 換することができる。

前記製造方法において得られる本発明の化合物は、慣用の分離手段である分別再結晶法、クロマトグラフィーを用いた精製法、溶媒抽出法、固相抽出法等

により単離精製することができる。

本発明の前記一般式（I）で表されるグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体は、常法により、その薬理学的に許容される塩とすることができる。このような塩としては、ナトリウム塩、カリウム塩等の無機塩基との塩を挙げ  
5 ることができる。

本発明の前記一般式（I）で表される化合物には、水和物やエタノール等の医薬品として許容される溶媒との溶媒和物も含まれる。

本発明の前記一般式（I）で表される化合物およびその薬理学的に許容される塩は、優れたヒトSGLT2活性阻害作用を有しており、糖尿病、糖尿病性  
10 合併症、肥満症などの予防または治療剤として非常に有用である。例えば、下記のヒトSGLT2活性阻害作用測定試験において、本発明の化合物は強力なヒトSGLT2活性阻害作用を発揮した。

本発明の医薬品組成物を実際の治療に用いる場合、用法に応じ種々の剤型のものが使用される。このような剤型としては例えば、散剤、顆粒剤、細粒剤、  
15 ドライシロップ剤、錠剤、カプセル剤、注射剤、液剤、軟膏剤、坐剤、貼付剤などを挙げることができる。経口または非経口的に投与される。

これらの医薬品組成物は、その剤型に応じ調剤学上使用される手法により適当な賦形剤、崩壊剤、結合剤、滑沢剤、希釈剤、緩衝剤、等張化剤、防腐剤、湿潤剤、乳化剤、分散剤、安定化剤、溶解補助剤などの医薬品添加物と適宜混  
20 合または希釈・溶解し、常法に従い調剤することにより製造することができる。

本発明の医薬品組成物を実際の治療に用いる場合、その有効成分である前記一般式（I）で表される化合物またはその薬理学的に許容される塩の投与量は患者の年齢、性別、体重、疾患および治療の程度等により適宜決定されるが、経口投与の場合成人1日当たり概ね0.1～1000mgの範囲で、非経口投  
25 与の場合は、成人1日当たり概ね0.01～300mgの範囲で、一回または数回に分けて適宜投与することができる。

[発明を実施するための最良の形態]

本発明の内容を以下の参考例、実施例および試験例でさらに詳細に説明するが、本発明はその内容に限定されるものではない。

## 5 参考例 1

### 4-(3-ベンジルオキシプロピル)ブロモベンゼン

水素化ナトリウム (60%, 0.97 g)、3-(4-ブロモフェニル)-1-  
10 プロパノール (1.0 g) 及びベンジルブロミド (0.69 mL) のベンゼン (24 mL) 懸濁液を、加熱還流下 7 時間撹拌した。室温に冷却後、反応混合物に飽和塩化アンモニウム水溶液 (50 mL) を加え、酢酸エチル (100 mL) で抽出した。有機層を水 (40 mL)、飽和食塩水 (40 mL) にて洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去し、残渣をシリカゲル  
15 カラムクロマトグラフィー (溶出溶媒: ヘキサン/酢酸エチル = 20/1) にて精製し、4-(3-ベンジルオキシプロピル)ブロモベンゼン (1.4 g) を得た。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  ppm:

1.85-2.00 (2H, m), 2.60-2.75 (2H, m), 3.47 (2H, t,  $J=6.2\text{Hz}$ ), 4.50 (2H, s),  
7.00-7.10 (2H, m), 7.20-7.45 (7H, m)

## 20 参考例 2

### 4-(4-エチルベンジル)-3-ヒドロキシ安息香酸メチル

アルゴン雰囲気下 1-ブロモ-4-エチルベンゼン (0.41 mL) のテトラヒドロフラン (15 mL) 溶液に、 $-78^\circ\text{C}$  にて 1.45 mol/L の *tert*-ブチルリチウム *n*-ペンタン溶液 (2.3 mL) を加えた。 $-78^\circ\text{C}$  に  
25 て 10 分間撹拌後、反応混合物に 4-ホルミル-3-ヒドロキシ安息香酸メチル (0.18 g) のテトラヒドロフラン (5 mL) 溶液を加えた。氷冷下 45 分間撹拌後、反応混合物に飽和塩化アンモニウム水溶液および水を加え、酢酸

エチルで抽出した。抽出液を水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒：ヘキサン／酢酸エチル＝3／1)で精製し、ジフェニルメタノール体(0.27 g)を得た。得られたジフェニルメタノール体(0.27 g)をメタノール(5 mL)に溶解し、濃塩酸(0.08 mL)および10%パラジウムカーボン粉末(54 mg)を加えた。水素雰囲気下室温にて18時間攪拌した後、触媒をろ去し、減圧下濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒：ヘキサン／酢酸エチル＝3／1)で精製し、4-(4-エチルベンジル)-3-ヒドロキシ安息香酸メチル(0.20 g)を得た。

10  $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  ppm :

1.22 (3H, t,  $J=7.6\text{Hz}$ ), 2.62 (2H, q,  $J=7.6\text{Hz}$ ), 3.89 (3H, s), 4.00 (2H, s), 5.01 (1H, s), 7.05-7.25 (5H, m), 7.47 (1H, d,  $J=1.6\text{Hz}$ ), 7.56 (1H, dd,  $J=1.6, 7.8\text{Hz}$ )

15 参考例 3

3-ヒドロキシ-4-(4-プロポキシベンジル)安息香酸メチル

アルゴン雰囲気下1-アリルオキシ-4-ブロモベンゼン(3.1 g)のテトラヒドロフラン(70 mL)溶液に、 $-78^\circ\text{C}$ にて1.45 mol/Lの *tert*-ブチルリチウム*n*-ペンタン溶液(11 mL)を加えた。 $-78^\circ\text{C}$ にて5分間攪拌後、反応混合物に4-ホルミル-3-ヒドロキシ安息香酸メチル(0.89 g)のテトラヒドロフラン(15 mL)溶液を加えた。氷冷下30分間攪拌後、反応混合物に飽和塩化アンモニウム水溶液および水を加え、酢酸エチルで抽出した。抽出液を水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、減圧下溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒：ヘキサン／酢酸エチル＝3／1)で精製し、ジフェニルメタノール体(0.99 g)を得た。得られたジフェニルメタノール体(0.99 g)をメタノール(10 mL)に溶解し、10%パラジウムカーボン粉末(0.30 g)を加



えた。水素雰囲気下室温にて24時間攪拌した後、触媒をろ去し、減圧下濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー（溶出溶媒：ヘキサン／酢酸エチル＝3／1）で精製し、3-ヒドロキシ-4-（4-ブロポキシベンジル）安息香酸メチル（0.50 g）を得た。

5  $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  ppm:

1.02 (3H, t,  $J=7.4\text{Hz}$ ), 1.70-1.85 (2H, m), 3.80-3.95 (5H, m), 3.97 (2H, s), 4.99 (1H, s), 6.75-6.90 (2H, m), 7.05-7.20 (3H, m), 7.47 (1H, d,  $J=1.5\text{Hz}$ ), 7.56 (1H, dd,  $J=1.5, 7.8\text{Hz}$ )

10 参考例4

3-ヒドロキシ-4-[4-(2-ヒドロキシエチル)ベンジル]安息香酸メチル

- アルゴン雰囲気下2-(4-ブロモフェニル)エチルアルコール（1.7 g）のテトラヒドロフラン（100 mL）溶液に、 $-78^\circ\text{C}$ にて1.45 mol/Lの *tert*-ブチルリチウム *n*-ペンタン溶液（12.6 mL）を加えた。
- 15  $-78^\circ\text{C}$ にて10分間攪拌後、反応混合物に4-ホルミル-3-ヒドロキシ安息香酸メチル（0.50 g）のテトラヒドロフラン（10 mL）溶液を加えた。氷冷下30分間攪拌後、反応混合物に飽和塩化アンモニウム水溶液および水を加え、酢酸エチルで抽出した。抽出液を水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー（溶出溶媒：ヘキサン／酢酸エチル＝1／3）で精製し、ジフェニルメタノール体（0.28 g）を得た。得られたジフェニルメタノール体（0.28 g）をメタノール（5 mL）に溶解し、10%パラジウムカーボン粉末（0.14 g）を加えた。水素雰囲気下室温にて14時間攪拌した後、触媒をろ去し、
- 20 減圧下濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー（溶出溶媒：ヘキサン／酢酸エチル＝1／1）で精製し、3-ヒドロキシ-4-[4-(2-ヒドロキシエチル)ベンジル]安息香酸メチル（0.26 g）を得た。

$^1\text{H}$ -NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  ppm :

1.37 (1H, t,  $J=5.9\text{Hz}$ ), 2.84 (2H, t,  $J=6.5\text{Hz}$ ), 3.75-3.95 (5H, m), 4.01 (2H, s), 5.10 (1H, s), 7.05-7.25 (5H, m), 7.47 (1H, d,  $J=1.6\text{Hz}$ ), 7.56 (1H, dd,  $J=1.6, 7.8\text{Hz}$ )

5

参考例 5

2- (4-イソブチルベンジル) フェノール

- 2-ベンジルオキシブromobenzen (0.20 g)、金属マグネシウム (0.026 g)、触媒量のヨウ素及びテトラヒドロフラン (1 mL) よりグリニャール試薬を調製した。得られたグリニャール試薬を 4-イソブチルベンズアルデヒド (0.16 g) のテトラヒドロフラン (2 mL) 溶液に加え、室温にて 30 分間攪拌した。反応混合物をアミノプロピルシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶出溶媒: テトラヒドロフラン) で精製し、ジフェニルメタノール体 (0.23 g) を得た。得られたジフェニルメタノール体をエタノール (3 mL) 及び濃塩酸 (0.1 mL) に溶解し、触媒量の 10% パラジウムカーボン粉末を加え、水素雰囲気下室温にて一晩攪拌した。触媒をろ去し、減圧下濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶出溶媒: 塩化メチレン/ヘキサン = 1/1) にて精製し 2- (4-イソブチルベンジル) フェノール (0.10 g) を得た。

- 20  $^1\text{H}$ -NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  ppm :

0.89 (6H, d,  $J=6.6\text{Hz}$ ), 1.75-1.90 (1H, m), 2.43 (2H, d,  $J=7.2\text{Hz}$ ), 3.97 (2H, s), 4.66 (1H, s), 6.75-6.85 (1H, m), 6.85-6.95 (1H, m), 7.00-7.20 (6H, m)

参考例 6

- 25 2- (4-イソプロポキシベンジル) フェノール

4-イソブチルベンズアルデヒドの代わりに 4-イソプロポキシベンズアルデヒドを用いて、参考例 5 と同様の方法で標記化合物を合成した。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  ppm :

1.31 (6H, d,  $J=6.1\text{Hz}$ ), 3.93 (2H, s), 4.50 (1H, heptet,  $J=6.1\text{Hz}$ ), 4.72 (1H, s), 6.75-6.85 (3H, m), 6.85-6.95 (1H, m), 7.05-7.20 (4H, m)

## 5 参考例 7

### 2-(4-エトキシベンジル)フェノール

- 4-エトキシブロモベンゼン (1.5 g)、金属マグネシウム (0.19 g)、触媒量のヨウ素及びテトラヒドロフラン (2 mL) からグリニャール試薬を調製した。得られたグリニャール試薬溶液に2-ベンジルオキシベンズアルデヒド (1.1 g) のテトラヒドロフラン (15 mL) 溶液を滴下し、室温で30分間撹拌した。飽和塩化アンモニウム水溶液 (10 mL) 及び水 (20 mL) を加え、酢酸エチル (100 mL) で抽出した。抽出液を水 (20 mL) 及び飽和食塩水 (20 mL) で洗浄した。無水硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧下溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶出溶媒：ヘキサン/酢酸エチル=5/1) にて精製し、ジフェニルメタノール体 (1.7 g) を得た。得られたジフェニルメタノール体 (1.7 g) をエタノール (25 mL) に溶解し、濃塩酸 (0.42 mL) 及び触媒量の10%パラジウムカーボン粉末を加え、水素雰囲気下、室温で18時間撹拌した。触媒をろ去し、減圧下濃縮した。残渣に酢酸エチル (100 mL) を加え、飽和重曹水 (30 mL) 及び飽和食塩水 (30 mL) で洗浄した。無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶出溶媒：ヘキサン/酢酸エチル=8/1) にて精製し、2-(4-エトキシベンジル)フェノール (0.85 g) を得た。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  ppm :

- 1.39 (3H, t,  $J=7.1\text{Hz}$ ), 3.93 (2H, s), 4.00 (2H, q,  $J=7.1\text{Hz}$ ), 4.72 (1H, s), 6.75-6.85 (3H, m), 6.85-6.95 (1H, m), 7.05-7.20 (4H, m)

## 参考例 8

2-〔4-(3-ベンジルオキシプロピル)ベンジル〕フェノール

- 4-(3-ベンジルオキシプロピル)ブロモベンゼン (3.2 g)、金属マグネシウム (0.25 g)、触媒量のヨウ素及びテトラヒドロフラン (10.5 mL) よりグリニャール試薬を調製した。得られたグリニャール試薬溶液に 2-(メトキシメトキシ)ベンズアルデヒド (1.1 g) のテトラヒドロフラン (24 mL) 溶液を加え 65℃で 25 分間撹拌した。室温に冷却後、飽和塩化アンモニウム水溶液 (10 mL) 及び水 (20 mL) を加え、酢酸エチル (100 mL) で抽出した。抽出液を水 (20 mL) 及び飽和食塩水 (20 mL) で洗
- 10 浄した。無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶出溶媒：ヘキサン/酢酸エチル=5/1) にて精製し、ジフェニルメタノール体 (2.5 g) を得た。得られたジフェニルメタノール体 (2.5 g) をエタノール (42 mL) に溶解し、触媒量の 10% パラジウムカーボン粉末を加え、水素雰囲気下、室温で 7.5 時間撹拌した。
- 15 触媒をろ去し、ろ液を減圧下濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶出溶媒：ヘキサン/酢酸エチル=5/2) にて精製し、フェニルプロパノール体 (1.6 g) を得た。得られたフェニルプロパノール体 (1.6 g) を塩化メチレン (29 mL) に溶解し、4-(ジメチルアミノ)ピリジン (0.069 g)、トリエチルアミン (1.0 mL) 及びベンゾイルクロリド (0.
- 20 79 mL) を加え、室温で 3 時間撹拌した。反応混合物に酢酸エチル (100 mL) 及び水 (30 mL) を加え有機層を分取した。抽出液を飽和食塩水 (30 mL) で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶出溶媒：ヘキサン/酢酸エチル=20/1) にて精製し、エステル体 (2.2 g) を得た。得られたエステル
- 25 体 (2.2 g)、p-トルエンスルホン酸一水和物 (0.21 g) 及びメタノール (28 mL) の混合物を室温で 24 時間撹拌した。反応混合物を減圧下濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶出溶媒：ヘキサン/酢酸

エチル=5/1)にて精製し、2-[4-(3-ベンゾイルオキシプロピル)ベンジル]フェノール(1.8g)を得た。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  ppm:

2.00-2.15 (2H, m), 2.70-2.80 (2H, m), 3.96 (2H, s), 4.33 (2H, t,  $J=6.5\text{Hz}$ ),  
 5 4.74 (1H, brs), 6.75-6.85 (1H, m), 6.85-6.95 (1H, m), 7.05-7.20 (6H, m),  
 7.35-7.50 (2H, m), 7.50-7.65 (1H, m), 8.00-8.10 (2H, m)

#### 参考例 9

##### 2-[4-(2-ベンゾイルオキシエチル)ベンジル]フェノール

10 4-(3-ベンジルオキシプロピル)ブロモベンゼンの代わりに4-(2-ベンジルオキシエチル)ブロモベンゼンを用いて、参考例8と同様の方法で標記化合物を合成した。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  ppm:

3.04 (2H, t,  $J=7.1\text{Hz}$ ), 3.98 (2H, s), 4.51 (2H, t,  $J=7.1\text{Hz}$ ), 4.66 (1H, s),  
 15 6.75-6.85 (1H, m), 6.85-6.95 (1H, m), 7.05-7.25 (6H, m), 7.35-7.50 (2H, m),  
 7.50-7.60 (1H, m), 7.95-8.05 (2H, m)

#### 参考例 10

##### 5-アセトキシメチル-2-(4-エチルベンジル)フェノール

20 水素化リチウムアルミニウム(95mg)のジエチルエーテル(10mL)懸濁液に、4-(4-エチルベンジル)-3-ヒドロキシ安息香酸メチル(0.27g)のジエチルエーテル(5mL)溶液を氷冷下加えた。45分間加熱還流した後、氷冷下水(0.1mL)、15%水酸化ナトリウム水溶液(0.1mL)、水(0.3mL)の順に反応混合物に加えた。室温にて5分間攪拌後、混  
 25 合物を0.5mol/Lの塩酸中にあけ、酢酸エチルで抽出した。抽出液を無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲル

カラムクロマトグラフィー（溶出溶媒：ヘキサン／酢酸エチル＝１／１）で精製し、還元体（０．２２ｇ）を得た。得られた還元体（０．２２ｇ）をテトラヒドロフラン（２ｍＬ）に溶解し、酢酸ビニル（２ｍＬ）およびビス（ジブチル塩化すず）オキシド（２４ｍｇ）を加え、３０℃にて１９時間撹拌した。反応混合物を直接シリカゲルカラムクロマトグラフィー（溶出溶媒：ヘキサン／酢酸エチル＝３／１）で精製し、５－アセトキシメチル－２－（４－エチルベンジル）フェノール（０．２１ｇ）を得た。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  ppm:

1.21 (3H, t,  $J=7.6\text{Hz}$ ), 2.09 (3H, s), 2.61 (2H, q,  $J=7.6\text{Hz}$ ), 3.95 (2H, s),  
 10 4.74 (1H, s), 5.03 (2H, s), 6.80 (1H, d,  $J=1.3\text{Hz}$ ), 6.80-6.90 (1H, m), 7.05-7.20 (5H, m)

#### 参考例 11

##### ５－アセトキシメチル－２－（４－プロポキシベンジル）フェノール

15 ４－（４－エチルベンジル）－３－ヒドロキシ安息香酸メチルの代わりに３－ヒドロキシ－４－（４－プロポキシベンジル）安息香酸メチルを用いて、参考例 10 と同様の方法で標記化合物を合成した。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  ppm:

1.02 (3H, t,  $J=7.4\text{Hz}$ ), 1.70-1.85 (2H, m), 2.09 (3H, s), 3.88 (2H, t,  $J=6.6\text{Hz}$ ),  
 20 3.91 (2H, s), 5.02 (2H, s), 5.28 (1H, s), 6.70-6.90 (4H, m), 7.00-7.20 (3H, m)

#### 参考例 12

##### ２－〔４－（２－アセトキシエチル）ベンジル〕－５－アセトキシメチルフェノール

25

４－（４－エチルベンジル）－３－ヒドロキシ安息香酸メチルの代わりに３

ーヒドロキシー４－〔４－（２－ヒドロキシエチル）ベンジル〕安息香酸メチルを用いて、参考例１０と同様の方法で標記化合物を合成した。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  ppm :

2.03 (3H, s), 2.09 (3H, s), 2.90 (2H, t,  $J=7.1\text{Hz}$ ), 3.96 (2H, s), 4.25 (2H, t,  $J=7.1\text{Hz}$ ), 4.82 (1H, s), 5.03 (2H, s), 6.80 (1H, d,  $J=1.5\text{Hz}$ ), 6.87 (1H, dd,  $J=1.5, 7.7\text{Hz}$ ), 7.05-7.20 (5H, m)

### 参考例 13

#### ２－（４－エチルチオベンジル）フェノール

- 10 １－ブロモ－４－（エチルチオ）ベンゼン（１．１ｇ）、金属マグネシウム（０．１２ｇ）、触媒量のヨウ素及びテトラヒドロフラン（５ｍＬ）よりグリニャール試薬を調製した。得られたグリニャール試薬溶液に２－（メトキシメトキシ）ベンズアルデヒド（０．５６ｇ）のテトラヒドロフラン（１２ｍＬ）溶液を加え、６５℃で１０分間攪拌した。室温に冷却後、飽和塩化アンモニウム水溶液
- 15 （５ｍＬ）及び水（２０ｍＬ）を加え、酢酸エチル（８０ｍＬ）で抽出した。抽出液を水（２０ｍＬ）及び飽和食塩水（２０ｍＬ）で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー（溶出溶媒：ヘキサン／酢酸エチル＝４／１）にて精製し、ジフェニルメタノール体（０．９１ｇ）を得た。得られたジフェニルメタノール体（０．
- 20 ９０ｇ）を塩化メチレン（１５ｍＬ）に溶解し、Desse-Martin試薬（１，１，１－トリアセトキシ－１，１－ジヒドロ－１，２－ベンズイオドキシソール－３（１Ｈ）－オン）（１．５ｇ）を加え、２５℃にて２６時間攪拌した。反応混合物にジエチルエーテル（７５ｍＬ）及び１ｍｏｌ／Ｌの水酸化ナトリウム水溶液（３０ｍＬ）を加え激しく攪拌後、有機層を分取した。有機層を１
- 25 ｍｏｌ／Ｌの水酸化ナトリウム水溶液（３０ｍＬ）、水（３０ｍＬ×３回）及び飽和食塩水（３０ｍＬ）で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー（溶出溶媒：ヘキサ

- ン／酢酸エチル＝１５／１～９／１）にて精製し、ケトン体（０．８２ｇ）を得た。得られたケトン体（０．８１ｇ）、ｐ－トルエンスルホン酸一水和物（０．１０ｇ）及びメタノール（１４ｍＬ）の混合物を６０℃で４時間撹拌した。室温に冷却後、反応混合物を減圧下濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマト
- 5 グラフィー（溶出溶媒：ヘキサン／酢酸エチル＝１５／１）にて精製し、脱保護体（０．６９ｇ）を得た。得られた脱保護体（０．６８ｇ）をテトラヒドロフラン（１１ｍＬ）に溶解し、トリエチルアミン（０．４１ｍＬ）及びクロロギ酸メチル（０．２２ｍＬ）を加え、２５℃で１時間撹拌した。さらにトリエチルアミン（０．１１ｍＬ）及びクロロギ酸メチル（０．０６１ｍＬ）を加え、
- 10 ３０分間撹拌した。反応混合物をろ過し、ろ液を減圧下濃縮した。残渣をテトラヒドロフラン（１４ｍＬ）及び水（７ｍＬ）に溶解し、水素化ホウ素ナトリウム（０．４０ｇ）を加え、２５℃で７時間撹拌した。１ｍｏｌ／Ｌの塩酸（１５ｍＬ）を滴下し、酢酸エチル（７５ｍＬ）で抽出した。抽出液を水（２０ｍＬ）、飽和重曹水（２０ｍＬ）及び飽和食塩水（２０ｍＬ）で洗浄し、無水硫酸
- 15 ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー（溶出溶媒：ヘキサン／酢酸エチル＝８／１）にて精製し、２－（４－エチルチオベンジル）フェノール（０．６２ｇ）を得た。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  ppm :

- 1.29 (3H, t,  $J=7.3\text{Hz}$ ), 2.90 (2H, q,  $J=7.3\text{Hz}$ ), 3.96 (2H, s), 4.62 (1H, s),
- 20 6.75-6.80 (1H, m), 6.85-6.95 (1H, m), 7.05-7.20 (4H, m), 7.20-7.30 (2H, m)

#### 参考例 14

- 2－（４－メトキシベンジル）フェニル 2, 3, 4, 6－テトラ－Ｏ－アセチル－ $\beta$ －D－グルコピラノシド
- 25

2－（４－メトキシベンジル）フェノール（４６ｍｇ）と２，３，４，６－テトラ－Ｏ－アセチル－１－Ｏ－トリクロロアセトイミドイル－ $\alpha$ －D－グル



コピラノース (0.13 g) の塩化メチレン (2 mL) 溶液に、三フッ化ホウ素-ジエチルエーテル錯体 (0.033 mL) を加え室温にて1時間攪拌した。反応混合物をアミノプロピルシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶出溶媒: 塩化メチレン) にて精製し、2-(4-メトキシベンジル) フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル-β-D-グルコピラノシド (0.11 g) を得た。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  ppm:

1.91 (3H, s), 2.03 (3H, s), 2.05 (3H, s), 2.08 (3H, s), 3.77 (3H, s), 3.80-3.95 (3H, m), 4.17 (1H, dd,  $J=2.5, 12.2\text{Hz}$ ), 4.29 (1H, dd,  $J=5.5, 12.2\text{Hz}$ ), 5.11 (1H, d,  $J=7.5\text{Hz}$ ), 5.10-5.25 (1H, m), 5.25-5.40 (2H, m), 6.75-6.85 (2H, m), 6.95-7.10 (5H, m), 7.10-7.25 (1H, m)

#### 参考例 15

2-(4-メチルベンジル) フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル-β-D-グルコピラノシド

2-(4-メトキシベンジル) フェノールの代わりに2-(4-メチルベンジル) フェノールを用いて、参考例 14 と同様の方法で標記化合物を合成した。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  ppm:

1.89 (3H, s), 2.03 (3H, s), 2.05 (3H, s), 2.07 (3H, s), 2.30 (3H, s), 3.80-3.95 (3H, m), 4.17 (1H, dd,  $J=2.5, 12.3\text{Hz}$ ), 4.28 (1H, dd,  $J=5.5, 12.3\text{Hz}$ ), 5.11 (1H, d,  $J=7.5\text{Hz}$ ), 5.10-5.25 (1H, m), 5.25-5.40 (2H, m), 6.90-7.20 (8H, m)

#### 参考例 16

2-(4-エチルベンジル) フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル-β-D-グルコピラノシド

2- (4-メトキシベンジル) フェノールの代わりに2- (4-エチルベンジル) フェノールを用いて、参考例14と同様の方法で標記化合物を合成した。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  ppm :

1.20 (3H, t,  $J=7.6\text{Hz}$ ), 1.87 (3H, s), 2.03 (3H, s), 2.05 (3H, s), 2.08 (3H, s), 2.60 (2H, q,  $J=7.6\text{Hz}$ ), 3.80-4.00 (3H, m), 4.18 (1H, dd,  $J=2.3, 12.2\text{Hz}$ ), 4.28 (1H, dd,  $J=5.4, 12.2\text{Hz}$ ), 5.11 (1H, d,  $J=7.5\text{Hz}$ ), 5.10-5.25 (1H, m), 5.25-5.40 (2H, m), 6.90-7.25 (8H, m)

#### 参考例17

#### 10 2- (4-イソブチルベンジル) フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル- $\beta$ -D-グルコピラノシド

2- (4-メトキシベンジル) フェノールの代わりに2- (4-イソブチルベンジル) フェノールを用いて、参考例14と同様の方法で標記化合物を合成した。

15  $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  ppm :

0.88 (6H, d,  $J=6.6\text{Hz}$ ), 1.75-1.90 (1H, m), 1.87 (3H, s), 2.03 (3H, s), 2.05 (3H, s), 2.08 (3H, s), 2.42 (2H, d,  $J=7.2\text{Hz}$ ), 3.80-3.95 (3H, m), 4.18 (1H, dd,  $J=2.4, 12.3\text{Hz}$ ), 4.29 (1H, dd,  $J=5.5, 12.3\text{Hz}$ ), 5.11 (1H, d,  $J=7.6\text{Hz}$ ), 5.10-5.25 (1H, m), 5.25-5.40 (2H, m), 6.90-7.25 (8H, m)

20

#### 参考例18

#### 2- (4-エトキシベンジル) フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル- $\beta$ -D-グルコピラノシド

2- (4-メトキシベンジル) フェノールの代わりに2- (4-エトキシベンジル) フェノールを用いて、参考例14と同様の方法で標記化合物を合成した。

25

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  ppm :

1.39 (3H, t,  $J=7.0\text{Hz}$ ), 1.91 (3H, s), 2.03 (3H, s), 2.05 (3H, s), 2.07 (3H, s), 3.80-3.95 (3H, m), 3.99 (2H, q,  $J=7.0\text{Hz}$ ), 4.18 (1H, dd,  $J=2.5, 12.3\text{Hz}$ ), 4.28 (1H, dd,  $J=5.6, 12.3\text{Hz}$ ), 5.10 (1H, d,  $J=7.7\text{Hz}$ ), 5.15-5.25 (1H, m),  
 5 5.25-5.40 (2H, m), 6.75-6.85 (2H, m), 6.95-7.10 (5H, m), 7.10-7.20 (1H, m)

#### 参考例 19

2-(4-イソプロポキシベンジル)フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O  
 10 -アセチル- $\beta$ -D-グルコピラノシド

2-(4-メトキシベンジル)フェノールの代わりに2-(4-イソプロポキシベンジル)フェノールを用いて、参考例14と同様の方法で標記化合物を合成した。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  ppm :

15 1.30 (6H, d,  $J=6.0\text{Hz}$ ), 1.90 (3H, s), 2.03 (3H, s), 2.05 (3H, s), 2.08 (3H, s), 3.80-3.90 (3H, m), 4.18 (1H, dd,  $J=2.3, 12.3\text{Hz}$ ), 4.28 (1H, dd,  $J=5.5, 12.3\text{Hz}$ ), 4.48 (1H, heptet,  $J=6.0\text{Hz}$ ), 5.10 (1H, d,  $J=7.7\text{Hz}$ ), 5.10-5.25 (1H, m), 5.25-5.40 (2H, m), 6.70-6.85 (2H, m), 6.90-7.10 (5H, m), 7.10-7.20 (1H, m)

20

#### 参考例 20

5-アセトキシメチル-2-(4-エチルベンジル)フェニル 2, 3, 4,  
 6-テトラ-O-アセチル- $\beta$ -D-グルコピラノシド

2-(4-メトキシベンジル)フェノールの代わりに5-アセトキシメチル  
 25 -2-(4-エチルベンジル)フェノールを用いて、参考例14と同様の方法で標記化合物を合成した。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  ppm :

1.20 (3H, t,  $J=7.6\text{Hz}$ ), 1.88 (3H, s), 2.02 (3H, s), 2.05 (3H, s), 2.07 (3H, s), 2.09 (3H, s), 2.60 (2H, q,  $J=7.6\text{Hz}$ ), 3.80-3.95 (3H, m), 4.20 (1H, dd,  $J=2.4, 12.3\text{Hz}$ ), 4.27 (1H, dd,  $J=5.3, 12.3\text{Hz}$ ), 5.00-5.10 (2H, m), 5.13 (1H, d,  $J=7.4\text{Hz}$ ), 5.15-5.40 (3H, m), 6.95-7.15 (7H, m)

#### 参考例 2 1

5-アセトキシメチル-2-(4-プロポキシベンジル)フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル- $\beta$ -D-グルコピラノシド

- 10 2-(4-メトキシベンジル)フェノールの代わりに5-アセトキシメチル-2-(4-プロポキシベンジル)フェノールを用いて、参考例 1 4 と同様の方法で標記化合物を合成した。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  ppm :

- 15 1.01 (3H, t,  $J=7.4\text{Hz}$ ), 1.70-1.85 (2H, m), 1.92 (3H, s), 2.03 (3H, s), 2.05 (3H, s), 2.07 (3H, s), 2.09 (3H, s), 3.80-3.95 (5H, m), 4.20 (1H, dd,  $J=2.4, 12.3\text{Hz}$ ), 4.27 (1H, dd,  $J=5.3, 12.3\text{Hz}$ ), 5.00-5.10 (2H, m), 5.12 (1H, d,  $J=7.4\text{Hz}$ ), 5.15-5.40 (3H, m), 6.75-6.85 (2H, m), 6.95-7.10 (5H, m)

#### 参考例 2 2

- 20 2-[4-(2-アセトキシエチル)ベンジル]-5-アセトキシメチルフェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル- $\beta$ -D-グルコピラノシド

2-(4-メトキシベンジル)フェノールの代わりに2-[4-(2-アセトキシエチル)ベンジル]-5-アセトキシメチルフェノールを用いて、参考例 1 4 と同様の方法で標記化合物を合成した。

- 25  $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  ppm :

1.89 (3H, s), 2.03 (3H, s), 2.03 (3H, s), 2.05 (3H, s), 2.07 (3H, s), 2.09

(3H, s), 2.88 (2H, t,  $J=7.1\text{Hz}$ ), 3.85-3.95 (3H, m), 4.15-4.35 (4H, m), 5.00-5.10 (2H, m), 5.13 (1H, d,  $J=7.5\text{Hz}$ ), 5.15-5.40 (3H, m), 6.95-7.15 (7H, m)

## 5 実施例 1

### 2-(4-メトキシベンジル) フェニル $\beta$ -D-グルコピラノシド

- 2-(4-メトキシベンジル) フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル- $\beta$ -D-グルコピラノシド (0.11 g) のメタノール (4 mL) 溶液に、ナトリウムメトキシド (28%メタノール溶液、0.12 mL) を加え、  
10 室温にて30分間攪拌した。溶媒を減圧下留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶出溶媒：塩化メチレン/メタノール=10/1) で精製し、2-(4-メトキシベンジル) フェニル  $\beta$ -D-グルコピラノシド (65 mg) を得た。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  ppm :

- 15 3.35-3.55 (4H, m), 3.69 (1H, dd,  $J=5.1, 12.1\text{Hz}$ ), 3.73 (3H, s), 3.80-4.00 (2H, m), 4.03 (1H, d,  $J=15.1\text{Hz}$ ), 4.91 (1H, d,  $J=7.4\text{Hz}$ ), 6.75-6.85 (2H, m), 6.85-6.95 (1H, m), 6.95-7.10 (1H, m), 7.10-7.20 (4H, m)

## 実施例 2

### 20 2-(4-メチルベンジル) フェニル $\beta$ -D-グルコピラノシド

2-(4-メトキシベンジル) フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル- $\beta$ -D-グルコピラノシドの代わりに2-(4-メチルベンジル) フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル- $\beta$ -D-グルコピラノシドを用いて、実施例1と同様の方法で標記化合物を合成した。

- 25  $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  ppm :

2.27 (3H, s), 3.35-3.55 (4H, m), 3.69 (1H, dd,  $J=5.2, 12.0\text{Hz}$ ), 3.80-3.90

(1H, m), 3.94 (1H, d, J=15.0Hz), 4.05 (1H, d, J=15.0Hz), 4.85-4.95 (1H, m), 6.85-6.95 (1H, m), 6.95-7.20 (7H, m)

### 実施例 3

#### 5 2-(4-エチルベンジル) フェニル β-D-グルコピラノシド

2-(4-メトキシベンジル) フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル-β-D-グルコピラノシドの代わりに2-(4-エチルベンジル) フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル-β-D-グルコピラノシドを用いて、実施例 1 と同様の方法で標記化合物を合成した。

#### 10 <sup>1</sup>H-NMR (CD<sub>3</sub>OD) δ ppm :

1.15-1.25 (3H, m), 2.50-2.65 (2H, m), 3.35-3.55 (4H, m), 3.65-3.75 (1H, m), 3.80-4.00 (2H, m), 4.06 (1H, d, J=14.9Hz), 4.85-5.00 (1H, m), 6.85-7.00 (1H, m), 7.00-7.20 (7H, m)

### 15 実施例 4

#### 2-(4-イソブチルベンジル) フェニル β-D-グルコピラノシド

2-(4-メトキシベンジル) フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル-β-D-グルコピラノシドの代わりに2-(4-イソブチルベンジル) フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル-β-D-グルコピラノシドを用いて、実施例 1 と同様の方法で標記化合物を合成した。

#### 20 <sup>1</sup>H-NMR (CD<sub>3</sub>OD) δ ppm :

0.80-0.95 (6H, m), 1.70-1.90 (1H, m), 2.41 (2H, d, J=7.1Hz), 3.30-3.55 (4H, m), 3.60-3.75 (1H, m), 3.80-3.95 (1H, m), 3.95 (1H, d, J=15.0Hz), 4.06 (1H, d, J=15.0Hz), 4.85-4.95 (1H, m), 6.80-7.20 (8H, m)

### 25

### 実施例 5

2- (4-エトキシベンジル) フェニル β-D-グルコピラノシド

2- (4-メトキシベンジル) フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル-β-D-グルコピラノシドの代わりに2- (4-エトキシベンジル) フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル-β-D-グルコピラノシド

5 ドを用いて、実施例1と同様の方法で標記化合物を合成した。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  ppm :

1.35 (3H, t,  $J=6.8\text{Hz}$ ), 3.35-3.55 (4H, m), 3.60-3.75 (1H, m), 3.80-4.10 (5H, m), 4.90 (1H, d,  $J=7.1\text{Hz}$ ), 6.70-6.85 (2H, m), 6.85-6.95 (1H, m), 7.00-7.20 (5H, m)

10

## 実施例6

2- (4-イソプロポキシベンジル) フェニル β-D-グルコピラノシド

2- (4-メトキシベンジル) フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル-β-D-グルコピラノシドの代わりに2- (4-イソプロポキシベンジル) フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル-β-D-グルコピラノシドを用いて、実施例1と同様の方法で標記化合物を合成した。

15

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  ppm :

1.27 (6H, d,  $J=6.0\text{Hz}$ ), 3.35-3.55 (4H, m), 3.69 (1H, dd,  $J=5.4, 12.1\text{Hz}$ ), 3.88 (1H, dd,  $J=2.0, 12.1\text{Hz}$ ), 3.91 (1H, d,  $J=15.0\text{Hz}$ ), 4.02 (1H, d,  $J=15.0\text{Hz}$ ), 4.51 (1H, heptet,  $J=6.0\text{Hz}$ ), 4.91 (1H, d,  $J=7.7\text{Hz}$ ), 6.70-6.85 (2H, m), 6.85-6.95 (1H, m), 7.00-7.10 (1H, m), 7.10-7.20 (4H, m)

20

## 実施例7

5-ヒドロキシメチル-2- (4-プロポキシベンジル) フェニル β-D-グルコピラノシド

25

2- (4-メトキシベンジル) フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-ア

セチル-β-D-グルコピラノシドの代わりに5-アセトキシメチル-2-(4-プロポキシベンジル)フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル-β-D-グルコピラノシドを用いて、実施例1と同様の方法で標記化合物を合成した。

5  $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  p p m :

1.02 (3H, t,  $J=7.4\text{Hz}$ ), 1.70-1.85 (2H, m), 3.30-3.55 (4H, m), 3.65-3.75 (1H, m), 3.80-3.95 (4H, m), 4.00 (1H, d,  $J=15.0\text{Hz}$ ), 4.54 (2H, s), 4.93 (1H, d,  $J=7.4\text{Hz}$ ), 6.70-6.85 (2H, m), 6.85-6.95 (1H, m), 7.02 (1H, d,  $J=7.7\text{Hz}$ ), 7.05-7.20 (3H, m)

10

実施例8

2-(4-エチルベンジル)-5-ヒドロキシメチルフェニル β-D-グルコピラノシド

- 15 2-(4-メトキシベンジル)フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル-β-D-グルコピラノシドの代わりに5-アセトキシメチル-2-(4-エチルベンジル)フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル-β-D-グルコピラノシドを用いて、実施例1と同様の方法で標記化合物を合成した。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  p p m :

- 20 1.19 (3H, t,  $J=7.6\text{Hz}$ ), 2.57 (2H, q,  $J=7.6\text{Hz}$ ), 3.30-3.55 (4H, m), 3.65-3.75 (1H, m), 3.85-4.00 (2H, m), 4.04 (1H, d,  $J=15.0\text{Hz}$ ), 4.54 (2H, s), 4.93 (1H, d,  $J=7.4\text{Hz}$ ), 6.85-6.95 (1H, m), 7.02 (1H, d,  $J=7.7\text{Hz}$ ), 7.06 (2H, d,  $J=8.1\text{Hz}$ ), 7.10-7.20 (3H, m)

25 実施例9

2-[4-(2-ヒドロキシエチル)ベンジル]-5-ヒドロキシメチルフェニル β-D-グルコピラノシド



2- (4-メトキシベンジル) フェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル-β-D-グルコピラノシドの代わりに2- [4- (2-アセトキシエチル) ベンジル] -5-アセトキシメチルフェニル 2, 3, 4, 6-テトラ-O-アセチル-β-D-グルコピラノシドを用いて、実施例1と同様の方法  
5 で標記化合物を合成した。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  ppm :

2.76 (2H, t,  $J=7.1\text{Hz}$ ), 3.30-3.55 (4H, m), 3.60-3.75 (3H, m), 3.85-4.00 (2H, m), 4.05 (1H, d,  $J=14.6\text{Hz}$ ), 4.54 (2H, s), 4.92 (1H, d,  $J=7.2\text{Hz}$ ), 6.85-6.95 (1H, m), 7.03 (1H, d,  $J=7.9\text{Hz}$ ), 7.09 (2H, d,  $J=7.8\text{Hz}$ ), 7.10-7.20 (3H,  
10 m)

#### 実施例10

2- [4- (2-ヒドロキシエチル) ベンジル] フェニル β-D-グルコピラノシド

15 2- [4- (2-ベンゾイルオキシエチル) ベンジル] フェノール (0.49 g) 及び1, 2, 3, 4, 6-ペンター-O-アセチル-β-D-グルコピラノース (1.7 g) のトルエン (5.2 mL) 及び塩化メチレン (2.2 mL) 溶液に、三フッ化ホウ素-ジエチルエーテル錯体 (0.56 mL) を加え、25°Cで8時間攪拌した。反応混合物に酢酸エチル (70 mL) と飽和重曹水 (25 mL) を加え、有機層を分取した。有機層を飽和食塩水 (25 mL) で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧下溶媒を留去した。残渣をメタノール (5 mL) 及びテトラヒドロフラン (2.5 mL) に溶解し、ナトリウムメトキシド (28%メタノール溶液、0.14 mL) を加え、25°Cで12.5時間攪拌した。反応混合物に酢酸エチル (75 mL) と水 (20 mL) を加え、  
20 有機層を分取した。有機層を飽和食塩水 (20 mL) で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をメタノール (7.5 mL) に溶解し、ナトリウムメトキシド (28%メタノール溶液、0.085 mL) を

加え、25℃で5時間攪拌した。反応混合物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー（溶出溶媒：塩化メチレン／メタノール＝4／1）にて精製した。溶媒を減圧下留去し、残渣にジエチルエーテルを加えて、析出物をろ取した。得られた固体をジエチルエーテルで洗浄後、減圧下乾燥し、2-〔4-（2-ヒドロキシエチル）ベンジル〕フェニル β-D-グルコピラノシド（0.47 g）を得た。

<sup>1</sup>H-NMR (CD<sub>3</sub>OD) δ ppm :

2.76 (2H, t, J=7.1Hz), 3.35-3.55 (4H, m), 3.65-3.75 (3H, m), 3.88 (1H, dd, J=1.8, 11.8Hz), 3.95 (1H, d, J=15.2Hz), 4.07 (1H, d, J=15.2Hz), 4.90 (1H, d, J=7.4Hz), 6.85-6.95 (1H, m), 7.00-7.20 (7H, m)

#### 実施例 11

2-〔4-（3-ヒドロキシプロピル）ベンジル〕フェニル β-D-グルコピラノシド

2-〔4-（2-ベンゾイルオキシエチル）ベンジル〕フェノールの代わりに2-〔4-（3-ベンゾイルオキシプロピル）ベンジル〕フェノールを用いて、実施例10と同様の方法で標記化合物を合成した。

<sup>1</sup>H-NMR (CD<sub>3</sub>OD) δ ppm :

1.70-1.85 (2H, m), 2.55-2.65 (2H, m), 3.30-3.60 (6H, m), 3.69 (1H, dd, J=5.2, 11.9Hz), 3.88 (1H, dd, J=2.0, 11.9Hz), 3.95 (1H, d, J=15.1Hz), 4.06 (1H, d, J=15.1Hz), 4.90 (1H, d, J=7.3Hz), 6.85-6.95 (1H, m), 7.00-7.20 (7H, m)

#### 実施例 12

2-（4-エチルチオベンジル）フェニル β-D-グルコピラノシド

2-（4-エチルチオベンジル）フェノール（0.51 g）及び1, 2, 3, 4, 6-ペンター-O-アセチル-β-D-グルコピラノース（2.4 g）のト

- ルエン (6.3 mL) 及び塩化メチレン (2.7 mL) 溶液に、三フッ化ホウ素—ジエチルエーテル錯体 (0.78 mL) を加え、室温で9時間撹拌した。
- 反応混合物に酢酸エチル (70 mL) と飽和重曹水 (25 mL) を加え有機層を分取した。有機層を飽和食塩水 (25 mL) で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をメタノール (10.5 mL) に溶解し、ナトリウムメトキシド (28%メタノール溶液、0.08 mL) を加え、25℃で18時間撹拌した。反応混合物に酢酸エチル (75 mL) と水 (20 mL) を加え、有機層を分取した。有機層を飽和食塩水 (20 mL) で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶出溶媒：塩化メチレン/メタノール=10/1) にて精製した。溶媒を減圧下留去し、残渣にジエチルエーテルを加えて、析出物をろ取した。得られた無色の固体をジエチルエーテルで洗浄後、減圧下乾燥し、2-(4-エチルチオベンジル) フェニル  $\beta$ -D-グルコピラノシド (0.51 g) を得た。
- 15  $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  ppm :
- 1.24 (3H, t,  $J=7.3\text{Hz}$ ), 2.88 (2H, q,  $J=7.3\text{Hz}$ ), 3.35-3.55 (4H, m), 3.69 (1H, dd,  $J=5.0, 12.2\text{Hz}$ ), 3.88 (1H, dd,  $J=2.0, 12.2\text{Hz}$ ), 3.95 (1H, d,  $J=15.1\text{Hz}$ ), 4.08 (1H, d,  $J=15.1\text{Hz}$ ), 4.91 (1H, d,  $J=7.3\text{Hz}$ ), 6.85-7.00 (1H, m), 7.00-7.10 (1H, m), 7.10-7.30 (6H, m)

20

## 試験例 1

ヒトSGLT2活性阻害作用確認試験

## 1) ヒトSGLT2発現プラスミドベクターの作製

- 25 SUPERScript Preamplification System (Gibco-BRL: LIFE TECHNOLOGIES製) を用いて、ヒト腎臓由来の total RNA (Origene製) をオリゴdTをプライマーとして逆転写し、PCR増幅用cDNAライブラリーを作製した。上

- 記ヒト腎 cDNA ライブラリーを鋳型として、配列番号 1 及び 2 で示される下記のオリゴヌクレオチド 0702F 及び 0712R をプライマーに用い、Pfu DNA Polymerase (Stratagene 社製) を用いた PCR 反応によりヒト SGLT2 をコードする DNA 断片を増幅した。増幅された DNA 断片をクローニング用ベクター pCR-Blunt (Invitrogen 製) にこのキットの標準法に従いライゲーションした。常法により大腸菌 HB101 コンピテントセル (東洋紡 (株) 製) に導入した後、形質転換株をカナマイシン  $50 \mu\text{g}/\text{mL}$  を含む LB 寒天培地で選択した。この形質転換株の 1 つからプラスミド DNA を抽出精製し、配列番号 3 及び 4 で示される下記のオリゴヌクレオチド、0714F および 0715R をプライマーとして用い、Pfu DNA Polymerase (Stratagene 社製) を用いた PCR 反応によりヒト SGLT2 をコードする DNA 断片を増幅した。増幅された DNA 断片を制限酵素 XhoI 及び HindIII で消化した後、Wizard Purification System (Promega 製) により精製した。この精製した DNA 断片を融合化蛋白質発現用ベクター pcDNA3.1 (-) Myc/His-A (Invitrogen 製) の対応する制限酵素部位に組み込んだ。常法により大腸菌 HB101 コンピテントセル (東洋紡 (株) 製) に導入した後、形質転換株をアンピシリン  $100 \mu\text{g}/\text{mL}$  を含む LB 寒天培地で選択した。この形質転換株からプラスミド DNA を抽出精製し、ベクター pcDNA3.1 (-) Myc/His-A のマルチクローニング部位に挿入された DNA 断片の塩基配列を調べた。Wells らにより報告されたヒト SGLT2 (Am. J. Physiol., Vol. 263, pp. 459-465 (1992)) に対し、このクローンは 1 塩基の置換 (433 番目のイソロイシンをコードする ATC が GTC に置換) を有していた。
- この結果 433 番目の残基のイソロイシンがバリンに置換したクローンを得た。このカルボキシ末端側最終残基のアラニンの次から配列番号 5 で示されるペプチドを融合化したヒト SGLT2 を発現するプラスミドベクターを KL29 と

した。

配列番号1 ATGGAGGAGCACACAGAGGC

配列番号2 GGCATAGAAGCCCCAGAGGA

配列番号3 AACCTCGAGATGGAGGAGCACACAGAGGC

5 配列番号4 AACCAAGCTTGGCATAGAAGCCCCAGAGGA

配列番号5 KLGPEQKLISEEDLNSAVDHHHHHH

## 2) ヒトSGLT2一過性発現細胞の調製

ヒトSGLT2発現プラスミドKL29を電気穿孔法によりCOS-7細胞  
(RIKEN CELL BANK RCB0539)に導入した。電気穿孔  
10 法はジーンパルサーII (Bio-Rad Laboratories製)を  
用い、OPTI-MEM I培地 (Gibco-BRL:LIFE TECH  
NOLOGIES製) 500  $\mu$ Lに対しCOS-7細胞  $2 \times 10^6$  個とKL29  
20  $\mu$ gを含む0.4 cmキューベット内で0.290 kV、975  $\mu$ Fの条件  
下行った。遺伝子導入後、細胞を遠心分離により回収し細胞1キューベット分に  
15 対し1 mLのOPTI-MEM I培地を加え懸濁した。この細胞懸濁液を9  
6ウェルプレートの1ウェルあたり125  $\mu$ Lずつ分注した。37°C、5%CO<sub>2</sub>  
の条件下一晩培養した後、10%ウシ胎仔血清 (三光純薬 (株) 製)、10  
0 units/mLペニシリンGナトリウム (Gibco-BRL:LIFE  
TECHNOLOGIES製)、100  $\mu$ g/mL硫酸ストレプトマイシン (G  
20 ibco-BRL:LIFE TECHNOLOGIES製)を含むDMEM  
培地 (Gibco-BRL:LIFE TECHNOLOGIES製)を1ウ  
ェルあたり125  $\mu$ Lずつ加えた。翌日まで培養しメチルー $\alpha$ -D-グルコピ  
ラノシド取り込み阻害活性の測定に供した。

## 3) メチルー $\alpha$ -D-グルコピラノシド取り込み阻害活性の測定

25 ヒトSGLT2一過性発現COS-7細胞の培地を除去し、1ウェルあたり  
前処置用緩衝液 (140 mM塩化コリン、2 mM塩化カリウム、1 mM塩化カ  
ルシウム、1 mM塩化マグネシウム、10 mM2-[4-(2-ヒドロキシエ

チル) - 1 - ピペラジニル] エタンスルホン酸、5 mM トリス (ヒドロキシメ  
チル) アミノメタンを含む緩衝液 pH 7.4) を 200  $\mu$ L 加え、37°C で 1  
0 分間静置した。前処置用緩衝液を除去し、再度同一緩衝液を 200  $\mu$ L 加え、  
37°C で 10 分間静置した。試験化合物を含む取り込み用緩衝液 (140 mM  
5 塩化ナトリウム、2 mM 塩化カリウム、1 mM 塩化カルシウム、1 mM 塩化マ  
グネシウム、5 mM メチル- $\alpha$ -D-グルコピラノシド、10 mM 2- [4-  
(2-ヒドロキシエチル) - 1 - ピペラジニル] エタンスルホン酸、5 mM ト  
リス (ヒドロキシメチル) アミノメタンを含む緩衝液 pH 7.4) 525  $\mu$ L  
に 7  $\mu$ L のメチル- $\alpha$ -D- (U-14C) グルコピラノシド (Amersham  
10 am Pharmacia Biotech 製) を加え混合し、取り込み用緩  
衝液とした。対照群に試験化合物を含まない取り込み用緩衝液を調製した。ま  
た試験化合物およびナトリウム非存在下の基礎取り込み測定用に塩化ナトリウ  
ムに替えて 140 mM の塩化コリンを含む基礎取り込み用緩衝液を同様に調製  
した。前処置用緩衝液を除去し、取り込み用緩衝液を 1 ウェルあたり 75  $\mu$ L  
15 ずつ加え 37°C で 2 時間静置した。取り込み用緩衝液を除去し、洗浄用緩衝液  
(140 mM 塩化コリン、2 mM 塩化カリウム、1 mM 塩化カルシウム、1 m  
M 塩化マグネシウム、10 mM メチル- $\alpha$ -D-グルコピラノシド、10 mM  
2- [4- (2-ヒドロキシエチル) - 1 - ピペラジニル] エタンスルホン酸、  
5 mM トリス (ヒドロキシメチル) アミノメタンを含む緩衝液 pH 7.4) を  
20 1 ウェルあたり 200  $\mu$ L ずつ加えすぐに除去した。この洗浄操作をさらに 2  
回行い、0.2 N 水酸化ナトリウムを 1 ウェルあたり 75  $\mu$ L ずつ加え細胞を  
可溶化した。可溶化液をピコプレート (Packard 製) に移し、150  $\mu$   
L のマイクロシンチ 40 (Packard 製) を加えマイクロプレートシンチ  
レーションカウンター トップカウント (Packard 製) にて放射活性を  
25 計測した。対照群の取り込み量から基礎取り込み量を差し引いた値を 100 %  
とし、取り込み量の 50 % 阻害する濃度 (IC<sub>50</sub> 値) を濃度-阻害曲線から最小  
二乗法により算出した。その結果は以下の表 1 の通りである。

[表 1]

試験化合物	IC <sub>50</sub> 値 (nM)
実施例 1	3 5 0
実施例 2	4 5 0
実施例 3	1 4 0
実施例 4	5 0 0
実施例 5	3 3 0
実施例 6	3 7 0
実施例 7	1 4 0
実施例 8	8. 1
実施例 9	2 7
実施例 10	2 1 0
実施例 11	7 5
実施例 12	1 1 0

## 試験例 2

尿糖排泄促進作用確認試験

- 5 実験動物として一晩絶食したSD系ラット（SLC、雄性7週齢、180～240 g）を用いた。試験化合物10 mgはエタノール300 μLに懸濁または溶解させ、ポリエチレングリコール400 1.2 mLおよび生理食塩水1.5 mLを加えて溶解し、3.3 mg/mL溶液とした。この溶解液300 μLを希釈溶液2.7 mL（生理食塩水：ポリエチレングリコール400：エタノール＝5：4：1）に溶解し、0.33（mg/mL）の濃度の溶解液を調製した。ラットの体重を測定し、試験化合物溶液を3 mL/kgの用量（1 mg
- 10

- ／k g) で尾静脈内投与した。対照群用に生理食塩水：ポリエチレングリコール400：エタノール＝5：4：1のみを3 mL／k gの用量で尾静脈内投与した。尾静脈内投与直後に200 g／Lグルコース水溶液を10 mL／k gの用量（2 g／k g）で経口投与した。尾静脈内投与は26 G注射針および1 mLシリンジを用いて行った。経口投与はラット用ゾンデおよび2.5 mLシリンジを用いて行った。1群あたりの頭数は2又は3頭とした。グルコース投与終了後から代謝ケージにて採尿を行った。採尿時間はグルコース投与後24時間とした。採尿終了後、尿量を記録し、尿中に含まれるグルコース濃度を測定した。グルコース濃度は臨床検査用キット：グルコースBテストワコー（和光純薬（株）製）にて定量した。尿量、尿中グルコース濃度および体重から24時間での体重200 g当たりの尿糖排泄量を求めた。その結果は以下の表2の通りである。

[表2]

試験化合物	尿糖排泄量 (mg)
実施例1	27.4
実施例7	109.1
実施例8	238.9
実施例10	69.5

### 15 試験例3

#### 急性毒性試験

- 雄性5週齢ICR系マウス（日本クレア製，29～34 g，1群5例）に4時間絶食後、2－〔4－（2－ヒドロキシエチル）ベンジル〕フェニルβ-D-グルコピラノシド（実施例10記載の化合物）に生理食塩水：ポリエチレングリコール400：エタノール＝5：4：1を加えて調製した懸濁液（66



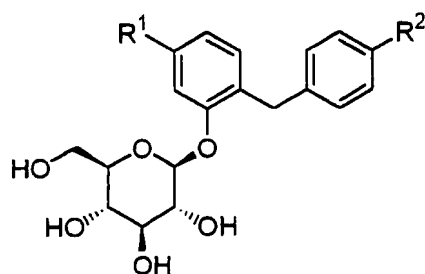
6 mg/mL) を 3 mL/kg (2000 mg/kg) の用量で皮下投与した。  
投与 24 時間後、死亡例は認められなかった。

〔産業上の利用可能性〕

- 5 本発明の前記一般式 (I) で表されるグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体は、優れたヒト SGLT2 活性阻害作用を有している。本発明により糖尿病、糖尿病性合併症、肥満症などの予防または治療剤を提供することができる。また、本発明の前記一般式 (II) で表される化合物は、前記一般式 (I) で表される化合物を製造する際の間接体として重要であり、この化合物
- 10 を經由することにより本発明の前記一般式 (I) で表される化合物を容易に製造することができる。

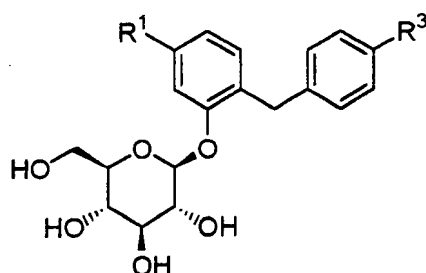
## 請求の範囲

## 1. 一般式



- 5 (式中の  $R^1$  は水素原子またはヒドロキシ低級アルキル基であり、 $R^2$  は低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキルチオ基、ヒドロキシ低級アルキル基、ヒドロキシ低級アルコキシ基、ヒドロキシ低級アルキルチオ基、低級アルコキシ低級アルキル基、低級アルコキシ低級アルコキシ基または低級アルコキシ低級アルキルチオ基である) で表されるグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- 10

## 2. 一般式



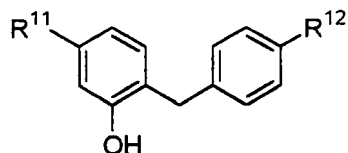
- (式中の  $R^1$  は水素原子またはヒドロキシ低級アルキル基であり、 $R^3$  は低級アルキル基、低級アルコキシ基またはヒドロキシ低級アルキル基である) で表される請求項1記載のグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- 15

3. 請求項 1 または 2 記載のグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩を有効成分としてなる医薬組成物。
- 5 4. ヒト SGLT 2 活性阻害剤である請求項 3 記載の医薬組成物。
5. 糖尿病又は糖尿病性合併症の予防又は治療剤である請求項 4 記載の医薬組成物。
- 10 6. 肥満症の予防又は治療剤である請求項 4 記載の医薬組成物。
7. 請求項 1 または 2 記載のグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩を投与することによる高血糖に起因する疾患の予防又は治療方法。
- 15 8. 高血糖に起因する疾患が糖尿病又は糖尿病性合併症である、請求項 7 記載の予防又は治療方法。
9. 高血糖に起因する疾患が肥満症である、請求項 7 記載の予防又は治療方法。
- 20 10. 高血糖に起因する疾患の予防又は治療用の製剤を製造するための、請求項 1 または 2 記載のグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の使用。
- 25 11. 高血糖に起因する疾患が糖尿病又は糖尿病性合併症である、請求項 1

0 記載のグルコピラノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の使用。

- 1 2. 高血糖に起因する疾患が肥満症である、請求項 1 0 記載のグルコピラ  
5 ノシルオキシベンジルベンゼン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の使用。

1 3. 一般式



- 10 (式中の  $R^{11}$  は水素原子または保護基を有するヒドロキシ低級アルキル基であり、 $R^{12}$  は低級アルキル基、低級アルコキシ基、低級アルキルチオ基、保護基を有するヒドロキシ低級アルキル基、保護基を有するヒドロキシ低級アルコキシ基、保護基を有するヒドロキシ低級アルキルチオ基、低級アルコキシ低級アルキル基、低級アルコキシ低級アルコキシ基または低級アルコキシ低級アルキルチオ基であり、但し、 $R^{11}$  が水素原子である場合は  $R^{12}$  がメチル基、エチル基、  
15 イソプロピル基、*tert*-ブチル基またはメトキシ基ではない) で表されるベンジルフェノール誘導体またはその塩。

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP01/02041

## A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

Int.Cl.<sup>7</sup> C07H15/203, A61K31/7034, A61P43/00, 3/10, 3/04,  
C07C69/78, 69/16, 69/18, 323/18, 39/15, 43/23

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Int.Cl.<sup>7</sup> C07H15/203, A61K31/7034, A61P43/00, 3/10, 3/04,  
C07C69/78, 69/16, 69/18, 323/18, 39/15, 43/23

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)  
REGISTRY (STN), CA (STN), MEDLINE (STN)

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	US, 5232946, A (Dr. Karl Thomae GmbH), 03 August, 1993 (03.08.93) & JP, 3-503405, A & DE, 3718638, A1 & WO, 90/06299, A1 & AU, 8826115, A1 & EP, 375791, A1 & EP, 400011, A1 & AT, 100792, E & CA, 1325210, A1 & DK, 9001619, A	1-6, 10-13
A	AKIRA OKU, et al., "Antidiabetic effect of T-1095, an inhibitor Na <sup>+</sup> -glucose cotransporter, in neonatally streptozotocin-treated rats", European Journal of Pharmacology, Vol.391, No.1-2 (10 March, 2000), pp.183-192	1-6, 10-12

☐ Further documents are listed in the continuation of Box C.☐ See patent family annex.

* Special categories of cited documents:	"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance	"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
"E" earlier document but published on or after the international filing date	"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art
"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)	"&" document member of the same patent family
"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means	
"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed	

Date of the actual completion of the international search  
28 May, 2001 (28.05.01)

Date of mailing of the international search report  
05 June, 2001 (05.06.01)

Name and mailing address of the ISA/  
Japanese Patent Office

Authorized officer

Facsimile No.

Telephone No.

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP01/02041

## Box I Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 1 of first sheet)

This international search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:

1. ☒ Claims Nos.: 7-9  
because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:  
The inventions of claims 7-9 fall under the category of methods for treatment of the human body by therapy.
2. ☐ Claims Nos.:  
because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:
3. ☐ Claims Nos.:  
because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).

## Box II Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 2 of first sheet)

This International Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:

1. ☐ As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.
2. ☐ As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of any additional fee.
3. ☐ As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:
4. ☐ No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:

Remark on Protest

☐  
☐

The additional search fees were accompanied by the applicant's protest.  
No protest accompanied the payment of additional search fees.

## A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl.<sup>7</sup> C07H15/203, A61K31/7034, A61P43/00, 3/10, 3/04,  
C07C69/78, 69/16, 69/18, 323/18, 39/15, 43/23

## B. 調査を行った分野

## 調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl.<sup>7</sup> C07H15/203, A61K31/7034, A61P43/00, 3/10, 3/04,  
C07C69/78, 69/16, 69/18, 323/18, 39/15, 43/23

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

REGISTRY (STN), CA (STN), MEDLINE (STN)

## C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
A	US, 5232946, A (Dr. Karl Thomae GmbH) 3. 8月. 1993 (03. 08. 93) & JP, 3-503405, A & DE, 3718638, A1 & WO, 90/06299, A1 & AU, 8826115, A1 & EP, 375791, A1 & EP, 400011, A1 & AT, 100792, E & CA, 1325210, A1 & DK, 9001619, A	1-6, 10-13
A	AKIRA OKU, et al., "Antidiabetic effect of T-1095, an inhibitor Na <sup>+</sup> -glucose cotransporter, in neonatally streptozotocin-trea- ted rats", European Journal of Pharmacology, Vol. 391, No. 1-2, 1 0. 3月. 2000 (10. 03. 00) p. 183-192	1-6, 10-12

☐ C欄の続きにも文献が列挙されている。

☐ パテントファミリーに関する別紙を参照。

## \* 引用文献のカテゴリー

「A」 特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの

「E」 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの

「L」 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)

「O」 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献

「P」 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

「T」 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの

「X」 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの

「Y」 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの

「&」 同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

28. 05. 01

国際調査報告の発送日

05.06.01

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/JP)

郵便番号 100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)

中木 亜希

4P 9282

電話番号 03-3581-1101 内線 3492

## 第Ⅰ欄 請求の範囲の一部の調査ができないときの意見（第1ページの2の続き）

法第8条第3項（PCT 17条(2)(a)）の規定により、この国際調査報告は次の理由により請求の範囲の一部について作成しなかった。

1. ☒ 請求の範囲 7-9 は、この国際調査機関が調査をすることを要しない対象に係るものである。つまり、  
請求の範囲7-9に記載された発明は、人間の治療による処置方法の発明に該当する。
2. ☐ 請求の範囲 は、有意義な国際調査をすることができる程度まで所定の要件を満たしていない国際出願の部分に係るものである。つまり、
3. ☐ 請求の範囲 は、従属請求の範囲であってPCT規則6.4(a)の第2文及び第3文の規定に従って記載されていない。

## 第Ⅱ欄 発明の単一性が欠如しているときの意見（第1ページの3の続き）

次に述べるようにこの国際出願に二以上の発明があるとこの国際調査機関は認めた。

1. ☐ 出願人が必要な追加調査手数料をすべて期間内に納付したので、この国際調査報告は、すべての調査可能な請求の範囲について作成した。
2. ☐ 追加調査手数料を要求するまでもなく、すべての調査可能な請求の範囲について調査することができたので、追加調査手数料の納付を求めなかった。
3. ☐ 出願人が必要な追加調査手数料を一部のみしか期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、手数料の納付のあった次の請求の範囲のみについて作成した。
4. ☐ 出願人が必要な追加調査手数料を期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、請求の範囲の最初に記載されている発明に係る次の請求の範囲について作成した。

追加調査手数料の異議の申立てに関する注意

- ☐ 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがあった。
- ☐ 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがなかった。